(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2001年7月5日(05.07.2001)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 01/48116 A1

(51) 国際特許分類7:

PCT/JP00/09227

(21) 国際出願番号: (22) 国際出願日:

2000年12月26日(26.12.2000)

C09K 11/06, H05B 33/14

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ: 特願平11/372514

> 1999年12月28日(28.12.1999) JP

特願 2000/328726

2000年10月27日(27.10.2000) JP

(71) 出願人: 出光興産株式会社 (IDEMITSU KOSAN CO., LTD.) [JP/JP]; 〒100-8321 東京都千代田区丸の内三丁 目1番1号 Tokyo (JP).

発明者: 福岡賢一 (FUKUOKA, Kenichi). 田上早苗 (72)(TAGAMI, Sanae). 細川地潮 (HOSOKAWA, Chishio); 〒299-0205 千葉県袖ケ浦市上泉1280番地 Chiba (JP).

(74) 代理人: 大谷 保(OHTANI, Tamotsu); 〒105-0001 東 京都港区虎ノ門3丁目8番27号 巴町アネックス2号館 4階 Tokyo (JP).

(81) 指定国 (国内): CN, IN, KR.

(84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR).

添付公開書類:

- 国際調査報告書
- 請求の範囲の補正の期限前の公開であり、補正書受 領の際には再公開される。

2文字コード及び他の略語については、 定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: WHITE ORGANIC ELECTROLUMINESCENCE ELEMENT

(54) 発明の名称: 白色系有機エレクトロルミネッセンス素子

1	陰	極	
3 発 (青色系発	光 光材料	媒 体 層 及び蛍光性化合物	j)
2	陽	極	

1...CATHODE

2...ANODE

3...LUMINESCENT MEDIUM LAYER (BLUE LUMINESCENT MATERIAL AND FLUORESCENT COMPOUND)

(57) Abstract: A white organic electroluminescence element having one pair of electrodes and, pinched between them, a luminescent medium layer, characterized in that the luminescent medium layer comprises a blue luminescent material and a fluorescent compound having at least one of a fluoranthene skeleton, a pentacene skeleton and a perylene skeleton. The electroluminescence element emits a white light, exhibits high luminescence efficiency and has a long life, and thus has satisfactory performance capabilities in practical use.



(57) 要約:

白色発光し、発光効率が高く、長寿命である実用性において十分な性能を有する白色系の有機EL素子を提供する。一対の電極と、これらの電極間に挟持された発光媒体層を有する有機エレクトロルミネッセンス素子であって、上記発光媒体層が、青色系発光材料と少なくとも一つのフルオランテン骨格、ペンタセン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物とを含有することを特徴とする白色系有機エレクトロルミネッセンス素子である。

明 細 書

白色系有機エレクトロルミネッセンス素子

技術分野

本発明は、白色系有機エレクトロルミネッセンス素子(以下、エレクトロルミネッセンスを「EL」と略記する。)に関し、さらに詳しくは、高効率、かつ長寿命で白色系発光が得られる有機EL素子に関するものである。

背景技術

電界発光を利用したEL素子は、自己発光のため視認性が高く、かつ完全固体素子であるため、耐衝撃性に優れるなどの特徴を有することから、各種表示装置における発光素子としての利用が注目されている。

このEL素子には、発光材料に無機化合物を用いてなる無機EL素子と有機化合物を用いてなる有機EL素子とがあり、このうち、特に有機EL素子は、印加電圧を大幅に低くしうる上、小型化が容易であって、消費電力が小さく、面発光が可能であり、かつ三原色発光も容易であることから、次世代の発光素子としてその実用化研究が積極的になされている。

この有機EL素子の構成については、陽極/有機発光層/陰極の構成を基本とし、これに正孔注入輸送層や電子注入層を適宜設けたもの、例えば陽極/正孔注入輸送層/有機発光層/陰極や、陽極/正孔注入輸送層/有機発光層/電子注入層/陰極などの構成のものが知られている。

最近では、ディスプレイ用の有機EL素子の開発が盛んに行われ、特に白色発 光できる素子の開発に注力されている。白色系有機EL素子は、モノカラー表示 、バックライトなどの照明としての用途の他、カラーフィルターを表示装置に装 着し、フルカラー表示できるからである。

白色系の有機EL素子として、例えば、米国特許第5503910号明細書には、発光媒体層を青色発光層と緑色発光層の積層体とし、これに赤色系蛍光性化合物を添加した素子が開示され、米国特許第5683828号明細書には、青緑色発光層に赤色系蛍光性化合物であるホウ素系錯体を添加した発光媒体層を有する素子が開示され、特開平10-308278号公報には、青緑色発光層に赤色系蛍光性化合物であるベンゾチオキサンテン誘導体を添加した発光媒体を保有する素子が開示されている。

しかしながら、米国特許第5503910号明細書に記載の素子は、白色発光ではあるが発光効率が1ルーメン/W程度で、寿命が1000時間程度、米国特許第5683828号明細書に記載の素子は、白色発光ではあるが発光効率2.6cd/A程度、特開平10-308278号公報に記載の素子は、白色発光ではあるが発光効率が1ルーメン/W程度と、発光効率及び寿命共に実用性を十分満たすものではなかった。

発明の開示

本発明は、このような状況下で、白色発光し、発光効率が5ルーメン/W以上、5 c d/A以上と高く、1万時間以上の長寿命である実用性において十分な性能を有する白色系の有機EL素子を提供することを目的とするものである。

本発明者らは、前記目的を達成するために、鋭意研究を重ねた結果、発光媒体層が、青色系発光材料と少なくとも一つのフルオランテン骨格、ペンタセン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物とを含有し、この発光媒体を含む層を一対の電極間に挟持させてなる有機EL素子は、高効率及び長寿命であり、かつ白色発光が得られることを見出した。本発明は、かかる知見に基づいて完成したものである。

すなわち、本発明は、一対の電極と、これらの電極間に挟持された発光媒体層 を有する有機エレクトロルミネッセンス素子であって、上記発光媒体層が、青色

系発光材料と少なくとも一つのフルオランテン骨格、ペンタセン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物とを含有することを特徴とする白色系有機EL素子を提供するものである。

図面の簡単な説明

図1は、本発明の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子の一構成例を示す 図である。

図 2 は、本発明の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子の別の一構成例を 示す図である。

図3は、本発明の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子の別の一構成例を 示す図である。

図4は、本発明の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子の別の一構成例を 示す図である。

発明を実施するための最良の形態

本発明の有機EL素子は、図1に示すように、一対の電極と、これらの電極間に挟持された発光媒体層を有する構造の素子である。

上記発光媒体層は、青色系発光材料と少なくとも一つのフルオランテン骨格、 ペンタセン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物とを含有する。

ここで発光媒体層とは、有機化合物から主になっており電極より注入される電子と正孔の輸送と再結合の場を与える媒体であり一層からなっても良いし、複数層からなっていても良い。複数層の場合は正孔注入層、正孔輸送層、発光層、電子輸送層などが発光媒体層に含まれる。

本発明では、いくつかの層構成を採用できる。

(1)第一の構成は、図1同様に、前記発光媒体層が前記青色系発光材料と前記 蛍光性化合物とを含有する発光層Aを有するものである。

発光媒体層が、青色系発光層と前記発光層Aとからなっていても良い。

この時、発光層Aと発光層A以外の有機層より発光媒体層が形成されていても良い。例えば、図2に示すように、電荷輸送層(正孔注入層、正孔輸送層、電子輸送層など)と積層している場合が挙げられる。図2中、電荷輸送層/発光層Aの積層順は逆転していても良い。また、電荷輸送層の他にも電子障壁層、正孔障壁層、有機半導体層、無機半導体層、付着改善層など各種の層を挿入しても良い

前記発光層Aが前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなる、及び /又は前記青色系発光層が前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからな るとさらに好ましい。

(2)第二の構成は、図3に示すように、前記発光媒体層が前記青色系発光材料からなる発光層Bと前記蛍光性化合物を含有する層とからなるものである。図3中、蛍光性化合物含有層/発光層Bの積層順は逆転していても良い。また、蛍光性化合物含有層又は発光層Bと電極との間に、電荷輸送層の他にも電子障壁層、正孔障壁層、有機半導体層、無機半導体層、付着改善層など各種の層を挿入しても良い。

この構成で、特に好ましいのは発光層Bが青色系発光層であり、蛍光性化合物 含有層が発光材料と蛍光性化合物とからなる黄色、橙色又は赤色発光層の場合で あり、青色系発光層が青色系発光材料と青色系発光のドーパントからなることで ある。前記蛍光性化合物含有層に含有される発光材料としては青色発光材料また は緑色発光材料が好ましい。

(3)第三の構成は、図4に示すように、青色系発光層と前記蛍光性化合物層とからなる。図4中、蛍光性化合物層/青色系発光層の積層順は逆転していても良い。また、蛍光性化合物層又青色系発光層と電極との間に、電荷輸送層の他にも電子障壁層、正孔障壁層、有機半導体層、無機半導体層、付着改善層など各種の層を挿入しても良い。

ここで、蛍光性化合物層とは、蛍光性化合物が20~100重量%含有されている層であり、黄色、橙色又は赤色を発光する層である。このような構成で特に好ましいのは発光層が青色系発光層であり、蛍光性化合物層が蛍光性化合物からなる黄色、燈色又は赤色発光層であることである。またさらに好ましいのは青色系発光層が前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなることである。前記蛍光性化合物層に含有される発光材料としては青色発光材料または緑色発光材料が好ましい。

上述したように、第一~三の構成において、発光層A、発光層B及び青色系発光層が、前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなり、青色発光性能を高めても良い。青色蛍光性ドーパントは、発光層の性能を高めるため添加される青色蛍光性の化合物であり、好ましい例としては、スチリルアミン、アミン置換スチリル化合物、縮合芳香族環含有化合物が挙げられる。その添加量としては0.1~20重量%である。青色蛍光性ドーパントのイオン化エネルギーは、主成分のイオン化エネルギーよりも小さいと、電荷注入性が向上するため好ましい

前記発光媒体層が、正孔輸送材料又は正孔注入材料を含有していても良い。 前記発光媒体層が、正孔輸送層又は正孔注入層を有していても良い。 前記発光媒体層が、電子輸送材料又は電子注入材料を含有していても良い。 前記発光媒体層が、電子輸送層又は電子注入層を有していても良い。

陽極に接する前記発光媒体層が、酸化剤を含有すると好ましい。発光媒体層に含有された酸化剤は、好ましい酸化剤は電子吸引性または電子アクセプターである。好ましくはルイス酸、各種キノン誘導体、ジシアノキノジメタン誘導体、芳香族アミンとルイス酸で形成された塩類である。好ましいルイス酸は、塩化鉄、塩化アンチモン、塩化アルミなどである。

陰極に接する有機発光媒体が少なくとも還元剤を含有すると好ましい。好ましい還元剤は、アルカリ金属、アルカリ土類金属、アルカリ金属酸化物、アルカリ

土類酸化物、希土類酸化物、アルカリ金属ハロゲン化物、アルカリ土類ハロゲン化物、希土類ハロゲン化物、アルカリ金属と芳香族化合物で形成される錯体である。特に好ましいアルカリ金属はCs、Li、Na、Kである。

また、少なくとも一方の電極と前記発光媒体層との間に無機化合物層を有していても良い。無機化合物層に使用される好ましい無機化合物としては、アルカリ金属酸化物、アルカリ土類酸化物、希土類酸化物、アルカリ金属ハロゲン化物、アルカリ土類ハロゲン化物、希土類ハロゲン化物、SiOx、AlOx、SiNx、SiON、AlON、GeOx、LiOx、LiON、TiOx、TiON、TiOx、TiON、TaOx、TiON、TaOx、Cなど各種酸化物、窒化物、酸化窒化物である。特に陽極に接する層の成分としては、SiOx、AlOx、SiNx、SiOn、AlON、GeOx、Cが安定な注入界面層を形成して好ましい。また、特に陰極に接する層の成分としては、LiF、MgF2、CaF2、MgF2、NaFが好ましい。

本発明で用いられる、少なくとも一つのフルオランテン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物としては、例えば下記一般式〔1'〕、〔2'〕及び〔1〕~〔18〕で示される化合物が挙げられる。

〔式中、乙は下記一般式(1)~(6)

6

のいずれかである4価の基、

X及びYは、それぞれ独立に、下記一般式(7)~(10)

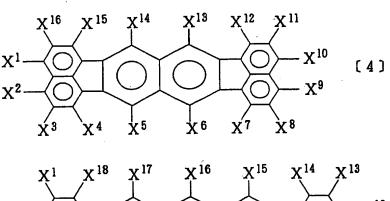
のいずれかである2価の基、

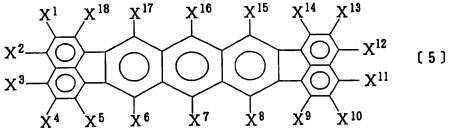
₩は下記一般式(11)~(13)

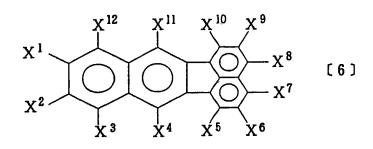
のいずれかである2価の基である。

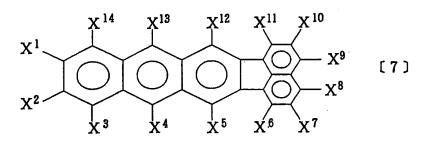
上記一般式(1)~(13)において、 $R^{\mathfrak{g}} \sim R^{\mathfrak{g}}$ は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $1 \sim 20$ のア

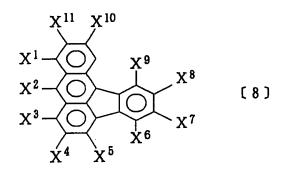
ルキル基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $6 \sim 10$ のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $1 \sim 20$ のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $1 \sim 30$ のアミノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $6 \sim 20$ のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $1 \sim 20$ のアルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $6 \sim 30$ のアラルキル基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $6 \sim 30$ の芳香族炭化水素基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $5 \sim 30$ の複素環基であり、隣接する $R^0 \sim R^{99}$ は結合して環状構造を形成していてもよい。〕

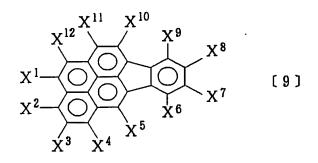




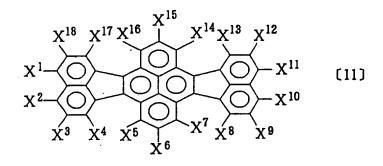


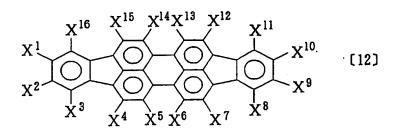






$$X^{14}$$
 X^{13} X^{12} X^{11} (10) X^{2} X^{3} X^{4} X^{5} X^{6} X^{7}





$$X^{1}$$
 X^{10}
 X^{9}
 X^{8}
 X^{7}
 X^{2}
 X^{3}
 X^{4}
 X^{5}
 X^{5}

$$X^{14}$$
 X^{13} X^{12} X^{11} X^{10} X

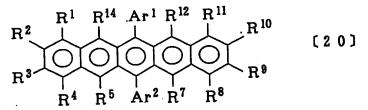
[一般式[1]~[16]式中、 X^1 ~ X^2 0は、それぞれ独立に、水素原子、直鎖、分岐もしくは環状の炭素原子数 1~20のアルキル基、直鎖、分岐もしくは環状の炭素原子数 1~20のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 6~30のアリール基、置換もしくは無置換の炭素原子数 6~30のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 6~30のアリールアミノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 1~30のアルキルアミノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 1~30のアルキルアミノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 1~30のアリールアルキルアミノ基又は置換もしくは無置換炭素原子数 10のアルケニル基であり、隣接する置換基及び10×110に関連を形成していてもよい。隣接する置換基がアリール基の時は、置換基は同一であってもよい。]

また、一般式[1]~[16]式の化合物は、アミノ基又はアルケニル基を含有すると好ましい。

[一般式 [17]~[18] 式中、R¹~R¹は、それぞれ独立に、炭素原子数 $1\sim20$ のアルキル基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $6\sim30$ のアリール基であり、R¹とR²及び/又はR³とR⁴は、炭素-炭素結合又は-0-, -S-を介して結合していてもよい。R⁵~R¹6は、水素原子、直鎖、分岐もしくは環状の炭素原子数 $1\sim20$ のアルキル基、直鎖、分岐もしくは環状の炭素原子数 $1\sim20$ のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $6\sim30$ のアリール基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $6\sim30$ のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $6\sim30$ のアリールアミノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $7\sim30$ のアリールアルキルアミノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $1\sim30$ のアルキルアミノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 $1\sim30$ のアリールアルキルアミノ基又は置換もしくは無置換の炭素原子数 $1\sim30$ 0のアリールアルキルアミノ基又は置換もしくは無置換の炭素原子数 $1\sim30$ 0のアリールアルキルアミノ基又は置換もしくは無置換の炭素原子数 $1\sim30$ 0のアリールアルキルアミノ基又は置換もしくは無置換の炭素原子数 $1\sim30$ 0のアリールアルキルアミノ基又は置換もしくは無置換の炭素原子数 $1\sim30$ 0のアリールアルキルアミノ基又は置換もしくは無置換の炭素原子数 $1\sim30$ 0のアリールアルキルアミノ基又は置換もしくは無置換の炭素原子数 $1\sim30$ 0のアリールアルキルターには結合して環状構造を形成していてもよい。各式中の置換基 $1\sim30$ 00分なくとも一つがアミン又はアルケニル基を含有すると好ましい。〕

本発明で用いられる、少なくとも一つのペンタセン骨格を有する蛍光性化合物 としては、例えば下記一般式[19]~[20]で示される化合物が挙げられる

[一般式 [19] 中、R¹ ~R¹⁴は、それぞれ独立に、水素原子、炭素原子数 1 ~10のアルキル基、炭素原子数 6~20のアリールオキシ基、炭素原子数 6~20のアリールアルキル基、炭素原子数 6~30のアリールアミノ基、炭素原子数 2~20のアルキルアミノ基又は炭素原子数 6~30のアリールアルキルアミノ基であり、置換されていてもよい。さらに R¹ ~R¹⁴の互いに隣接する少なくとも 1組は水素原子以外であり環状構造を形成している。〕



[一般式 [20] 中、R¹⁵~R²⁶は、それぞれ独立に、水素原子、炭素原子数 1~10のアルキル基、炭素原子数 6~20のアリールオキシ基、炭素原子数 6~20のアリールアルキル基、炭素原子数 6~30のアリールアミノ基、炭素原子数 2~20のアルキルアミノ基又は炭素原子数 6~30のアリールアルキルアミノ基であり、置換されていてもよい。さらに R¹⁵~R²⁶の互いに隣接する少なくとも 1組は水素原子以外であり環状構造を形成している。Ar¹及びAr²は置換もしくは無置換の炭素原子数 6~30のアリール基又は置換もしくは無置換の炭素原子数 5~30の複素環基である。〕

また、フルオランテン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物は、高効率 及び長寿命を得るために電子供与性基を含有することが好ましく、好ましい電子

供与性基は置換もしくは未置換のアリールアミノ基である。

さらに、フルオランテン骨格、ペリレン骨格又はペンタセン骨格を有する蛍光性化合物は、縮合環数5以上が好ましく、6以上が特に好ましい。これは、蛍光性化合物が $540\sim650$ nmの蛍光ピーク波長を示し、青色系発光材料と蛍光性化合物からの発光が重なって白色を呈するからである。

前記蛍光性化合物は、フルオランテン骨格又はペリレン骨格を複数有すると、 発光色が黄色から赤色領域となるため好ましい。特に好ましい蛍光性化合物は、 電子供与性基とフルオランテン骨格又はペリレン骨格を有し、 $540\sim650$ n mの蛍光ピーク波長を示すものである。

本発明で用いられる、前記青色系発光材料は、スチリル誘導体、アントラセン 誘導体又は芳香族アミンであることが好ましい。

前記スチリル誘導体が、ジスチリル誘導体、トリスチリル誘導体、テトラスチリル誘導体及びスチリルアミン誘導体の中から選ばれる少なくとも一種類であることが好ましい。

前記アントラセン誘導体が、フェニルアントラセン骨格を有する化合物である ことが好ましい。

前記芳香族アミンが、芳香族置換された窒素原子を2~4個有する化合物であることが好ましい。該芳香族アミンは、芳香族置換された窒素原子を2~4個有し、かつアルケニル基を少なくとも一つ有する化合物であるとさらに好ましい。

上記スチリル誘導体及びアントラセン誘導体としては、例えば下記一般式 [i] [v] で示される化合物が、上記芳香族アミンとしては、例えば下記一般式 [vi] ~ [vii] で示される化合物が挙げられる。

一般式[i]

[式中、R''~R'' は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、二トロ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~2~0のアルキル基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~2~0のアルコキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~2~0のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~2~0のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 0~3~00のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 0~3~00のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 0~3~00のアリールアルキル基、未置換の炭素原子数 0~3~00の縮合多環基又は置換もしくは未置換の炭素原子数 0~3~00の複素環基である。

Ar¹ 及びAr² は、それぞれ独立に、置換もしくは未置換の炭素原子数6~30のアリール基又は置換もしくは未置換のアルケニル基であり、置換基としては、置換もしくは未置換の炭素原子数1~20のアルキル基、置換もしくは未置換の炭素原子数6~30のアリールオキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数1~20のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数1~20のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数6~30のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数6~30のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数5~30の単環基、置換もしくは未置換の炭素原子数10~30の縮合多環基又は置換もしくは未置換の炭素原子数5~30の複素環基である。〕

一般式〔ii〕

[式中、R''~R'' は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、二トロ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~2~0 のアルキル基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~2~0 のアルコキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~2~0 のアリールオキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~2~0 のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 6~3~0 のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 6~3~0 のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~0~3~0 の縮合多環基又は置換もしくは未置換の炭素原子数 1~0~3~0 の縮合多環基又は置換もしくは未置換の炭素原子数 1~0~3~0 の縮合多

A r^3 及びA r^4 は、それぞれ独立に、置換もしくは未置換の炭素原子数 6~30のアリール基又は置換もしくは未置換のアルケニル基であり、置換基としては、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~20のアルキル基、置換もしくは未置換の炭素原子数 6~30のアリールオキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~20のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~20のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 6~30のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 7~30のアリールアルキル基、未置換の炭素原子数 5~30の単環基、置換もしくは未置換の炭素原子数 10~30の縮合多環基、置換もしくは未置換の炭素原子数 10~30の縮合多環基、置換もしくは未置換の炭素原子数 10~30の縮合多環基、置換もしくは未置換の炭素原子数 4~40のアルケニル基である。

nは1~3、mは1~3、かつn+m≥2である。〕 一般式[iii]

[式中、R''~R'は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~20のアルキル基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~20のアルコキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~20のアルカキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~20のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~20のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~200のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~200のアリールアルキル基、未置換の炭素原子数 1~200の単環基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1~200の縮合多環基又は置換もしくは未置換の炭素原子数 1~200の複素環基である。

Ar³ 及びAr⁴ は、それぞれ独立に、置換もしくは未置換の炭素原子数6~30のアリール基又は置換もしくは未置換のアルケニル基であり、置換基としては、置換もしくは未置換の炭素原子数1~20のアルキル基、置換もしくは未置換の炭素原子数6~30のアリールオキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数1~20のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数1~20のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数6~30のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数6~30のアリールアルキル基、未置換の炭素原子数5~30の単環基、置換もしくは未置換の炭素原子数10~30の縮合多環基、置換もしくは未置換の炭素原子数10~30の縮合多環基、置換もしくは未置換の炭素原子数10~30の縮合多環基、置換もしくは未置換の炭素原子数4~40のアルケニル基である。〕

一般式〔iv〕

$$(R^{1})_{a}$$

$$R^{4}$$

$$R^{4}$$

$$R^{2}$$

$$R^{5}$$

$$R^{6}$$

$$R^{10}$$

$$R^{10}$$

$$R^{10}$$

[式中、R''' ~R'''' は、それぞれ独立に水素原子,アルケニル基、アルキル基,シクロアルキル基,置換しても良いアリール基,アルコキシル基,アリーロキシ基,アルキルアミノ基,アリールアミノ基又は置換しても良い複素環式基を示し、a及びbは、それぞれ $1\sim5$ の整数を示し、それらが2以上の場合、R'' 同士又は R^2 '' 同士は、それぞれにおいて、同一でも異なっていてもよく、またR''' 同士または R^2 '' 同士が結合して環を形成していてもよいし、 R^3 '' と R^4 ''', R^5 ''' と R^6 ''', R^7 ''' と R^8 ''', R^9 ''' と R^{10} ''がたがいに結合して環を形成していてもよい。 L^1 は単結合又は L^1 は単結合又は L^1 にないまいまとにないまして表を示す。

で表されるアントラセン誘導体、又は一般式〔v〕

$$R^{13}$$
 R^{15}
 R^{15}
 R^{20}
 R^{18}
 R^{18}
 R^{19}
 R^{19}
 R^{19}
 R^{19}
 R^{19}

[式中、R¹¹''~R²⁰''は、それぞれ独立に水素原子,アルケニル基、アルキル基,シクロアルキル基,アリール基,アルコキシル基,アリーロキシ基,アルキルアミノ基,アリールアミノ基又は置換しても良い複数環式基を示し、c,d,e及びfは、それぞれ1~5の整数を示し、それらが2以上の場合、R¹¹''同士,R¹²''同士,R¹⁶''同士又はR¹⁷''同士は、それぞれにおいて、同一でも異なっていてもよく、またR¹¹''同士,R¹²''同士,R¹⁶''同士又はR¹⁷''同士が結合して環を形成していてもよいし、R¹³''とR¹⁴'',R¹⁸''とR¹⁹''がたがいに結合して環を形成していてもよい。L² は単結合又は-O-,-S-,-N(R)- (Rはアルキル基又は置換しても良いアリール基である)又はアリーレン基を示す。]

一般式〔vi〕

$$Ar^{3} - \left(N \right)_{Ar^{5}}$$
 ... [vi]

〔式中、 Ar^3 ', Ar^4 '及び Ar^5 'は、それぞれ独立に炭素原子数 $6\sim 40$ の置換若しくは無置換の一価の芳香族基を示し、それらの中の少なくとも一つはスチリル基を含んでいても良く、g は $1\sim 4$ の整数を示す。〕

一般式〔vii〕

$$\begin{pmatrix}
Ar 6^{9} & N \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 &$$

〔式中、 $Ar^{6'}$, $Ar^{7'}$, $Ar^{9'}$, $Ar^{11'}$ 及び $Ar^{12'}$ は、それぞれ独立に、炭素原子数 $6\sim4$ 0 の置換若しくは無置換の一価の芳香族基を示し、 $Ar^{8'}$ 及び $Ar^{10'}$ は、それぞれ独立に、炭素原子数 $6\sim4$ 0 の置換若しくは無置換の二価の芳香族基を示し、 $A^{6'}\sim Ar^{12'}$ の少なくとも一つはスチリル基又はスチリレン基を含んでいても良く、h 及びk はそれぞれ $0\sim2$ の整数である。〕

さらに、前記青色蛍光性ドーパントが、スチリルアミン、アミン置換スチリル 化合物及び縮合芳香族環含有化合物の中から選ばれる少なくとも一種類であるこ とが好ましい。

上記スチリルアミン及びアミン置換スチリル化合物としては、例えば下記一般 一式 [viii] ~ [ix] で示される化合物が、上記縮合芳香族環含有化合物として は、例えば下記一般式 [x] で示される化合物が挙げられる。

一般式〔viii〕

$$A r''_{1} \left(N \begin{array}{c} A r^{2'} \\ A r^{3''} \end{array} \right)_{p} \qquad \cdots \qquad (viii)$$

[式中、Ar''', Ar''' 及びAr''' は、それぞれ独立に、炭素原子数6~40の置換もしくは無置換の芳香族基を示し、それらの中の少なくとも一つはスチリル基を含み、nは1~3の整数を示す。〕

一般式〔ix〕

$$U-A r^{4''} \left(C = C - A r^{5''} - \right)_{q} V \cdot \cdot (ix)$$

$$E^{1} E^{2}$$

[式中、 Ar^4 " 及び Ar^5 " は、それぞれ独立に、炭素原子数 $6\sim30$ のアリーレン基、 E^1 及び E^2 は、それぞれ独立に、炭素原子数 $6\sim30$ のアリール基もしくはアルキル基、水素原子又はシアノ基を示し、q は $1\sim3$ の整数を示す。 U及び/又はV はアミノ基を含む置換基であり、該アミノ基がアリールアミノ基であると好ましい。〕

一般式〔x〕

$$(A) - B \cdot \cdot \cdot (x)$$

[式中、Aは炭素原子数 $1 \sim 16$ のアルキル基もしくはアルコキシ基、炭素原子数 $6 \sim 30$ の置換もしくは未置換のアリール基、炭素原子数 $6 \sim 30$ の置換もし

くは未置換のアルキルアミノ基、又は炭素原子数 $6 \sim 30$ の置換もしくは未置換のアリールアミノ基、Bは炭素原子数 $10 \sim 40$ の縮合芳香族環基を示し、r は $1 \sim 4$ の整数を示す。〕

次に、本発明を実施例によりさらに詳細に説明するが、本発明は、これらの例によってなんら限定されるものではない。

実施例1 有機EL素子の作製(第一の構成例:フルオランテン骨格)

 $25\,\mathrm{mm}\times75\,\mathrm{mm}\times1$. $1\,\mathrm{mm}$ 厚のITO (In-Sn-O)透明電極付きガラス基板(ジオマティック社製)をイソプロピルアルコール中で5分間超音波洗浄を行なった後、UVオゾン洗浄を30分間行なった。洗浄後の透明電極ライン付きガラス基板を真空蒸着装置の基板ホルダーに装着し、まず透明電極ラインが形成されている側の面上に、前記透明電極を覆うようにして膜厚60nmのN,N'ービス(N,N'ージフェニルー4ーアミノフェニル)ーN,Nージフェニルー4,4'ージアミノー1,1'ービフェニル膜(TPD232膜)を成膜した。このTPD232膜は正孔注入層として機能する。次に、TPD232膜上に膜厚20nmの4,4'ービス[Nー(1ーナフチル)ーNーフェニルアミノ]ビフェニル膜(NPD膜)を成膜した。このNPD膜は正孔輸送層として機能する。さらに、NPD膜上に膜厚40nmのスチリル誘導体DPVBi及び下記蛍光性化合物(E1、蛍光ピーク波長:565nm)

$$\bigcirc \qquad \bigcirc \qquad \bigcirc \qquad \bigcirc \qquad \bigcirc \qquad (E 1)$$

得られた有機EL素子について性能を評価した。ITO陽極を正極に、A1陰極を負極として、直流電圧5 Vを印加したところ、発光輝度1 8 1 c d/m²、最大発光輝度1 1 0 0 0 0 c d/m²、発光効率 8.8 c d/Aの白色発光が得られた。色度座標としても(0.36,0.32)であり白色発光と確認できた。また、この素子を初期輝度1 0 0 0 c d/m²で定電圧駆動したところ、寿命は1 8 0 0 時間と長かった。

実施例2 有機EL素子の作製(第二の構成例:フルオランテン骨格)

25 mm×75 mm×1.1 mm厚のITO透明電極付きガラス基板(ジオマティック社製)をイソプロピルアルコール中で5分間超音波洗浄を行なった後、UVオゾン洗浄を30分間行なった。洗浄後の透明電極ライン付きガラス基板を真空蒸着装置の基板ホルダーに装着し、まず透明電極ラインが形成されている側の面上に、前記透明電極を覆うようにして膜厚60 nmのTPD232膜を成膜

した。このTPD232膜は正孔注入層として機能する。次に、TPD232膜上に膜厚20nmのNPD膜を成膜した。この時、同時に上記蛍光性化合物(E1)を20:0.1の重量比で製膜した。このNPD膜は正孔輸送性の黄橙色の発光層として機能する。さらに、膜厚40nmのDPVBiを青色発光層として製膜し、この膜上に膜厚20nmのAl q膜を成膜した。このAl q膜は、電子注入層として機能する。その後、Li(Li:サエスゲッター社製)とAl qを二元蒸着させ、電子注入層(陰極)としてAlq:Li膜を形成した。このAlq:Li膜上に金属Alを蒸着させ金属陰極を形成し有機EL素子を形成した。

実施例3 有機EL素子の作製(第三の構成例:フルオランテン骨格)

25mm×75mm×1.1mm厚のITO透明電極付きガラス基板(ジオマティック社製)をイソプロピルアルコール中で5分間超音波洗浄を行なった後、UVオゾン洗浄を30分間行なった。洗浄後の透明電極ライン付きガラス基板を真空蒸着装置の基板ホルダーに装着し、まず透明電極ラインが形成されている側の面上に、前記透明電極を覆うようにして膜厚60nmのTPD232膜を成膜した。このTPD232膜は正孔注入層として機能する。次に、TPD232膜上に膜厚20nmのNPD膜を成膜した。このNPD膜は正孔輸送層として機能する。さらに、NPD膜上に膜厚3nmの上記蛍光性化合物(E1)を蒸着し成膜した。この膜は、蛍光性化合物層として機能し、橙色に発光する。さらに、この膜上に膜厚40nmのスチリル誘導体DPVBiを蒸着し成膜した。この膜は、青色発光層として機能する。この膜上に膜厚20nmのAlq膜を成膜した。このAlq膜は、電子注入層として機能する。その後、Li(Li:サエスゲッ

ター社製)とAlqを二元蒸着させ、電子注入層(陰極)としてAlq:Li膜を形成した。このAlq:Li膜上に金属Alを蒸着させ金属陰極を形成し有機EL素子を形成した。

実施例4 有機EL素子の作製(発光層に正孔輸送材料を加えた例)

25mm×75mm×1.1mm厚のITO透明電極付きガラス基板(ジオマティック社製)をイソプロピルアルコール中で5分間超音波洗浄を行なった後、UVオゾン洗浄を30分間行なった。洗浄後の透明電極ライン付きガラス基板を真空蒸着装置の基板ホルダーに装着し、まず透明電極ラインが形成されている側の面上に、前記透明電極を覆うようにして膜厚60nmのTPD232膜を成膜した。このTPD232膜は正孔注入層として機能する。次に、TPD232膜上に膜厚20nmのNPD膜を成膜した。このNPD膜は正孔輸送層として機能する。さらに、上記蛍光性化合物(E1)と正孔輸送材料としてNPDと青色発光材料としてスチリル誘導体DPVBiを20:20:0.04の重量比で混合蒸着し製膜した。この膜は、白色発光層として機能する。この膜上に膜厚20nmのAlq膜を成膜した。このAlq膜は、電子注入層として機能する。その後、Li(Li:サエスゲッター社製)とAlqを二元蒸着させ、電子注入層(陰極)としてAlq:Li膜を形成した。このAlq:Li膜上に金属Alを蒸着させ金属降極を形成し有機EL素子を形成した。

得られた有機 E L 素子について性能を評価した。 I T O 陽極を正極に、 A 1 陰極を負極として、直流電圧 5 V を印加したところ、発光輝度 1 3 1 c d / m^2 、最大発光輝度 1 2 0 0 0 0 c d / m^2 、発光効率 8 . 0 c d / A の白色発光が得

られた。また、この素子を初期輝度 $1\ 0\ 0\ 0\ c\ d$ / m^2 で定電圧駆動したところ、寿命は $2\ 0\ 0\ 0$ 時間と長かった。

実施例5 有機EL素子の作製(第一の構成例:ペンタセン骨格)

実施例1において、NPD膜上に膜厚40nmのスチリル誘導体DPVBi及び青色蛍光性ドーパントとして下記PAVBと下記蛍光性化合物(F1、蛍光ピーク波長:595nm)

$$\begin{array}{c|c} & & \\ \hline \\ & \\ \hline \\ & \\ \hline \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} \text{CH=CH-} \\ \hline \\ & \\ \end{array} \begin{array}{c} \text{CH=CH-} \\ \hline \\ \end{array} \begin{array}{c} \text{N-} \\ \end{array} \begin{array}{c} \text{N-} \\ \hline \\ \end{array} \begin{array}{c} \text{N-} \\ \end{array} \begin{array}$$

を 40:1:0.05 の重量比で蒸着し成膜したことを除き、同様にして有機 E L 素子を形成した。

得られた。色度座標としても(0.33,0.34)であり白色発光と確認できた。また、この素子を初期輝度 $1000cd/m^2$ で定電圧駆動したところ、寿命は 3500 時間と極めて長かった。

実施例6 有機EL素子の作製(第二の構成例:ペンタセン骨格)

25mm×75mm×1.1mm厚のITO透明電極付きガラス基板(ジオマティック社製)をイソプロピルアルコール中で5分間超音波洗浄を行なった後、UVオゾン洗浄を30分間行なった。洗浄後の透明電極ライン付きガラス基板を真空蒸着装置の基板ホルダーに装着し、まず透明電極ラインが形成されている側の面上に、前記透明電極を覆うようにして膜厚60nmのTPD232膜を成膜した。このTPD232膜は正孔注入層として機能する。次に、TPD232膜上に膜厚20nmのNPD膜を成膜した。このNPD膜上に膜厚2nmのスチリル誘導体DPVBi及び蛍光性化合物(F1)を2:0.026の重量比で蒸着し成膜した。この膜は橙色発光層として機能する。さらに、この膜上に膜厚38nmのスチリル誘導体DPVBiと青色蛍光性ドーパントとしてPAVBとを38:1の重量比で蒸着し成膜した。この膜は青色発光層として機能する。この膜上に膜厚20nmのAlq膜を成膜した。このAlq膜は、電子注入層として機能する。その後、Li(Li:サエスゲッター社製)とAlqを二元蒸着させ、電子注入層(陰極)としてAlq:Li膜を形成した。このAlq:Li膜上に金属Alを蒸着させ金属陰極を形成し有機EL素子を形成した。

比較例 1

実施例1において、蛍光性化合物(E1)の代わりに、従来、橙色の蛍光性化

合物として用いられていたルブレンを用いたことを除き同様にして、有機EL素 子を形成した。

産業上の利用可能性

以上詳細に説明したように、本発明の有機EL素子は、白色発光し、発光効率が5ルーメン/W以上、5cd/A以上と高く、通常の使用で1万時間以上の長寿命である実用性において十分な性能を有する。このため、この有機EL素子は、各種表示装置の発光素子として好適に用いられる。

請求の範囲

- 1. 一対の電極と、これらの電極間に挟持された発光媒体層を有する有機エレクトロルミネッセンス素子であって、上記発光媒体層が、青色系発光材料と少なくとも一つのフルオランテン骨格、ペンタセン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物とを含有することを特徴とする白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 2. 前記発光媒体層が、前記青色系発光材料と前記蛍光性化合物とを含有する発光層Aを有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 3. 前記発光媒体層が、青色系発光層と前記発光層Aとからなることを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 4. 前記発光媒体層が、前記青色系発光材料からなる発光層Bと前記蛍光性化合物を含有する層とからなることを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 5. 前記発光媒体層が、青色系発光層と前記蛍光性化合物を含有する層とからなることを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子
- 6. 前記発光層Aが、前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなることを特徴とする請求項2に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 7. 前記発光層Aが、前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなることを特徴とする請求項3に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 8. 前記発光層 B が、前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなることを特徴とする請求項 4 に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 9. 前記青色系発光層が、前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなることを特徴とする請求項3に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子

10. 前記青色系発光層が、前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなることを特徴とする請求項5に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

- 11. 前記発光媒体層が、正孔輸送材料又は正孔注入材料を含有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 12. 前記発光媒体層が、正孔輸送層又は正孔注入層を有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 13. 前記発光媒体層が、電子輸送材料又は電子注入材料を含有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 14. 前記発光媒体層が、電子輸送層又は電子注入層を有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 15. 陽極に接する前記発光媒体層が、酸化剤を含有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 16. 陰極に接する前記発光媒体層が、還元剤を含有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 17. 少なくとも一方の電極と前記発光媒体層との間に無機化合物層を有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 18. 前記青色系発光材料が、スチリル誘導体、アントラセン誘導体又は芳香族アミンであることを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 19. 前記スチリル誘導体が、ジスチリル誘導体、トリスチリル誘導体、テトラスチリル誘導体及びスチリルアミン誘導体の中から選ばれる少なくとも一種類であることを特徴とする請求項18に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 20. 前記アントラセン誘導体が、フェニルアントラセン骨格を有する化合物で

あることを特徴とする請求項18に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

- 21. 前記芳香族アミンが、芳香族置換された窒素原子を $2 \sim 4$ 個有する化合物 であることを特徴とする請求項 1 8 に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 22. 前記芳香族アミンが、芳香族置換された窒素原子を2~4個有し、かつアルケニル基を少なくとも一つ有する化合物であることを特徴とする請求項18に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 23. 前記青色蛍光性ドーパントが、スチリルアミン、アミン置換スチリル化合物及び縮合芳香族環含有化合物の中から選ばれる少なくとも一種類であることを特徴とする請求項6に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 24. 前記青色蛍光性ドーパントが、スチリルアミン、アミン置換スチリル化合物及び縮合芳香族環含有化合物の中から選ばれる少なくとも一種類であることを特徴とする請求項7に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 25. 前記青色蛍光性ドーパントが、スチリルアミン、アミン置換スチリル化合物及び縮合芳香族環含有化合物の中から選ばれる少なくとも一種類であることを特徴とする請求項8に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 26. 前記青色蛍光性ドーパントが、スチリルアミン、アミン置換スチリル化合物及び縮合芳香族環含有化合物の中から選ばれる少なくとも一種類であることを特徴とする請求項9に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 27. 前記青色蛍光性ドーパントが、スチリルアミン、アミン置換スチリル化合物及び縮合芳香族環含有化合物の中から選ばれる少なくとも一種類であることを特徴とする請求項10に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 28. 前記蛍光性化合物が、電子供与性基を有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 29. 前記蛍光性化合物が、540~650nmの蛍光ピーク波長を示すことを

特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

図 1

	<u>陰</u>	極	
発 (青色系発)	—— 光 光材料	媒 体 外及び蛍ラ	層 光性化合物)
	陽	極	

図 2

発光媒体層

	陰		極		
子 (青色系発)	き と材料	七 層 斗及で	る A	A 化性化合物)	
電	荷	輸	送	層	
	陽		極		

図 3

発光媒体層

,	陰	極
	光 月色系発力	層 B 光材料)
蛍光	性化合物	物含有層
	陽	極

図 4

発光媒体層

陰	極	
青色系列		
蛍光性化	合物層	
陽	極	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/09227

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl ⁷ C09K11/06, H05B33/14					
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC					
	B. FIELDS SEARCHED				
	ocumentation searched (classification system followed local CO9K11/06, H05B33/14	by classification symbols)			
Documentat	tion searched other than minimum documentation to the	extent that such documents are included	in the fields searched		
Electronic d	lata base consulted during the international search (name	e of data base and, where practicable, sear	rch terms used)		
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category*	Citation of document, with indication, where ap	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
X Y X	JP, 11-329734, A (Mitsubishi Ch 30 November, 1999 (30.11.99) JP, 10-168445, A (Mitsui Toatsu	(Family: none)	1,2,11-14,18 3-10,15-17, 19-29 1,2		
Y		ily: none)	3-29		
Y	JP, 6-207170, A (Idemitsu Kosar 26 July, 1994 (26.07.94) (Fam	ily: none)	1-29		
Y	JP, 2-261889, A (Toshiba Corpor 24 October, 1990 (24.10.90), Claims; page 3, upper right colu (Family: none)	1~29			
Υ	M. BERGREEN et al., "White light from an electroluminescent diodo made from poly(3(4-octylphenyl)2,2'-bithiophene) and an oxadiazole derivative", Journal of Applied Physics, (December, 1994) 76:11, pp.7530-7534				
Y	JP, 11-242995, A (Mitsui Chemic 07 September, 1999 (07.09.99),	cals, Ltd.),	1~29		
Furthe	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.			
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance understand the pri date "L" document but published on or after the international filing date "C" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other "Y" document of particular relevance "Y"		considered novel or cannot be conside step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the	ne application but cited to erlying the invention claimed invention cannot be red to involve an inventive claimed invention cannot be		
special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "E" considered to involve an inventive step when to combined with one or more other such docume combination being obvious to a person skilled document member of the same patent family			documents, such a skilled in the art family		
Date of the actual completion of the international search 12 April, 2001 (12.04.01) Date of mailing of the international search report 24 April, 2001 (24.04.01)					
	nailing address of the ISA/ anese Patent Office	Authorized officer			
Facsimile N	Io.	Telephone No.			

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP00/09227

ategory*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
	Claims; working example (Family: none)	
Y	<pre>JP, 7-142169, A (Mitsubishi Chemical Corporation), 02 June, 1995 (02.06.95), Claims, Par. Nos.[0017],[0019]~[0023],[0033],[0036] (Family: none)</pre>	1~29
Y	EP, 948063, A2 (International Manufacturing and Engineering Service Co., Ltd), 25 February, 1999 (25.02.99), page 3, lines 23 to 26 & JP, 11-251067, A	15
Y	EP, 855848, A2 (International Manufacturing and Engineering Service Co., Ltd), 27 January, 1998 (27.01.98), page 3, lines 49 to 52 & US, 6013384, A & JP, 10-270171, A	16
:		
:		

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. Cl7 C09K11/06、H05B33/14

B. 調査を行った分野

С.

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl7 C09K11/06, H05B33/14

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X Y	JP, 11-329734, A (三菱化学株式会社) 30.11月.1999 (30.11.99) (ファミリーなし)	1, 2, 11–14, 18 3–10, 15–17,
X Y	JP,10-168445,A(三井東圧化学株式会社)23.6月.199 8(23.06.98)、特に実施例27(ファミリーなし)	19-29 1, 2 3-29
Y	JP、6-207170,A(出光興産株式会社)26.7月.1994(2 6.07.94)(ファミリーなし)	1-29

関連すると認められる文献

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 12.04.01 国際調査報告の発送日 24.04.01 国際調査機関の名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) 後辺 陽子 印 単便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 電話番号 03-3581-1101 内線 3483

C (続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Y	JP,2-261889,A(株式会社東芝)24.10月.1990(24.10.9 0)、特許請求の範囲、第3頁右上欄〜右下欄(ファミリーなし)	1~29
Y	M. BERGREEN et al., "White light from an electroluminescent di odo made from poly(3(4-octylphenyl)2,2'-bithiophene) and an oxadiazole derivative", Journal of Applied Physics, (Dec. 1994) 76:11, pp. 7530-7534	1~29
Y	JP,11-242995,A(三井化学株式会社)7.9月.1999(07. 09.99)、特許請求の範囲と実施例(ファミリーなし)	1~29
Y	JP、7-142169, A(三菱化学株式会社)2.6月.1995(02.0 6.95)、特許請求の範囲と【0017】と【0019】~【002 3】と【0033】と【0036】(ファミリーなし)	1~29
Y	EP, 948063, A2 (International Manufacturing and Engineering Service Co., Ltd) 25.2月.1999(25.02.99)、第3頁23~26行&JP, 11-251067, A	1 5
Y	EP, 855848, A2 (International Manufacturing and Engineering Service Co., Ltd) 27.1月.1998(27.01.98)、第3頁49~52行&US, 6013384, A&JP, 10-270171, A	1 6